(12) NACH DEM VERTRAG ÜBER DIE INTERNATIONALE ZUSAMMENARBEIT AUF DEM GEBIET DES PATENTWESENS (PCT) VERÖFFENTLICHTE INTERNATIONALE ANMELDUNG

(19) Weltorganisation für geistiges Eigentum Internationales Büro



LIEBUS BUILEIDI II BURIN BUILE BUILE KIRI II III BUILE BUILE III II BUILE BUILE III III BURIN BUILE III III II

(43) Internationales Veröffentlichungsdatum 6. September 2002 (06.09.2002)

PCT

(10) Internationale Veröffentlichungsnummer WO 02/068491 A1

(51) Internationale Patentklassifikation7: C08G 18/10, C08J 9/14

(21) Internationales Aktenzeichen: PCT/EP02/00726

(22) Internationales Anmeldedatum:

24. Januar 2002 (24.01.2002)

(25) Einreichungssprache:

Deutsch

(26) Veröffentlichungssprache:

Deutsch

(30) Angaben zur Priorität: 101 08 038.7 20. Februar 2001 (20.02.2001) DE

(71) Anmelder (für alle Bestimmungsstaaten mit Ausnahme von US): CONSORTIUM FÜR ELEKTROCHEMISCHE INDUSTRIE GMBH [DE/DE]; Zielstattstr. 20, 81379 München (DE).

(72) Erfinder; und

(75) Erfinder/Anmelder (nur für US): STANJEK, Volker [DE/DE]; Hofbrunnstr. 21, 81479 München (DE).

SCHINDLER, Wolfram [DE/DE]; Bürgermeister-Prenn-Str. 8, 82008 Unterhaching (DE). PACHALY, Bernd [DE/DE]; Utzenstr. 1, 84561 Mehring/Öd (DE).

- (74) Anwälte: FRITZ, Helmut usw.; Wacker-Chemie GmbH, Zentralbereich PML, Hanns-Seidel-Platz 4, 81737 München (DE).
- (81) Bestimmungsstaaten (national): CN, JP, KR, PL, US.
- (84) Bestimmungsstaaten (regional): europäisches Patent (AT, BE, CH, CY, DE, DK, ES, FI, FR, GB, GR, IE, IT, LU, MC, NL, PT, SE, TR).

Veröffentlicht:

- mit internationalem Recherchenbericht
- vor Ablauf der für Änderungen der Ansprüche geltenden Frist; Veröffentlichung wird wiederholt, falls Änderungen eintreffen

Zur Erklärung der Zweibuchstaben-Codes und der anderen Abkärzungen wird auf die Erklärungen ("Guidance Notes on Codes and Abbreviations") am Anfang jeder regulären Ausgabe der PCT-Gazette verwiesen.

(54) Title: ISOCYANATE FREE FOAMABLE MIXTURES

(54) Bezeichnung: ISOCYANATFREIE SCHÄUMBARE MISCHUNGEN

(57) Abstract: The invention relates to isocyanate-free foamable mixtures containing (a) 100 parts by weight C_1 - C_6 - alkoxy silane terminated organic prepolymer with a viscosity of at least 20 pas at 20 °C, which is made of a branched or unbranched chains of carbon atoms, optionally interrupted by groups which are made of atoms selected from C, N, O, H and S, optionally substituted with halogen atoms, C_1 - C_6 alkyl, alkoxy or acyloxy radicals, (B) 1 - 100 parts by weight reactive dilutant with a viscosity of maximum 5 pas at 20 °C, which contains at least two C_1 - C_6 alkoxy silyl groups per molecule, (C) a foaming agent and (D) a hardening catalyst.

(57) Zusammenfassung: Gegenstandder Erfindung sind isocyanatfreie schäumbare Mischungen, enthaltend (a) 100 Gewichtsteile C₁- bis C₆-alkoxysilanterminiertes organisches Prepolymer mit einer Viskosität von mindestens 20 Pas bei 20°C, das aufgebaut ist aus verzweigten oder unverzwigten Kohlenstoffketten, gegebenenfalls unterbrochen durch Gruppen, die aufgebaut sind aus Atomen, die ausgewählt werden aus C, N, O, H und S, gegebenenfalls substituiert mit Halogenatomen, C₁- Bis C₆-Alkyl-, -Alkoxy- oder -Acyloxyresten, (B) 1 bis 100 Gewichtsteile Reaktivverdünner mit einer Viskosität von höchstens 5 Pas bei 20°C, der mindestens zwei C₁- bis C₆-Alkoxysilylgruppen pro Molekül aufweist, (C) Treibmittel und (D) Härtungskatalysator.



Isocyanatfreie schäumbare Mischungen

Die Erfindung betrifft isocyanatfreie schäumbare Mischungen.

Spraybare Montageschäume dienen zum Ausfüllen von Hohlräumen vor allem im Baubereich. Hier werden sie u.a. zum Abdichten von Fugen, z.B. bei Fenstern und Türen eingesetzt, wobei sie als ausgezeichnet isolierende Materialien zu einer guten Wärmedämmung führen. Weitere Anwendungen sind beispielsweise die Isolierung von Rohrleitungen oder das Ausschäumen von Hohlräumen in technischen Geräten.

Bei sämtlichen herkömmlichen Montageschäumen handelt es sich um sogenannte Polyurethanschäume (PU-Schäume), die im unvernetzten Zustand aus Prepolymeren bestehen, die über eine hohe 15 Konzentration an freien Isocyanatgruppen verfügen. Diese Isocyanatgruppen sind in der Lage, mit geeigneten Reaktionspartnern bereits bei Raumtemperatur Additionsreaktionen einzugehen, wodurch eine Aushärtung des Sprayschaumes nach dem Auftrag erreicht wird. Die 20 Schaumstruktur wird dabei durch das Einmengen eines leichtflüchtigen Treibmittels in das noch unvernetzte Rohmaterial und/oder durch Kohlendioxid erzeugt, wobei letzteres durch eine Reaktion von Isocyanaten mit Wasser gebildet wird. Das Ausbringen des Schaumes geschieht in der 25 Regel aus Druckdosen durch den Eigendruck des Treibmittels.

Als Reaktionspartner für die Isocyanate dienen Alkohole mit zwei oder mehr OH-Gruppen - vor allem verzweigte und

unverzweigte Polyole - oder aber Wasser. Letzteres reagiert mit Isocyanaten unter der bereits erwähnten Freisetzung von Kohlendioxid zu primären Aminen, die sich dann direkt an eine weitere, noch unverbrauchte Isocyanatgruppe addieren können. Es entstehen Urethan- bzw. Harnstoffeinheiten, die auf Grund ihrer hohen Polarität und ihrer Fähigkeit zur Ausbildung von Wasserstoffbrückenbindungen im ausgehärteten Material

teilkristalline Substrukturen ausbilden können und so zu Schäumen mit hoher Härte, Druck- und Reißfestigkeit führen.

Als Treibmittel werden meist Gase verwendet, die bereits bei relativ geringem Druck kondensierbar sind und somit der Prepolymermischung in flüssigem Zustand beigemischt werden können, ohne daß die Spraydosen übermäßig hohen Drücken ausgesetzt werden müssen. Des weiteren enthalten die Prepolymerabmischungen weitere Additive wie z.B.

Schaumstabilisatoren, Emulgatoren, Flammschutzmittel, Weichmacher und Katalysatoren. Bei den letzteren handelt es

Weichmacher und Katalysatoren. Bei den letzteren handelt es sich meist um organische Zinn(IV)-Verbindungen oder tertiäre Amine. Geeignet sind hier aber auch Titan(IV) oder Eisen(III)-Komplexe.

15

35

PU-Sprayschäume werden sowohl als sogenannte einkomponentige (1K-) als auch als zweikomponentige (2K-) Schäume hergestellt. Die 1K-Schäume härten dabei ausschließlich durch den Kontakt der isocyanathaltigen Prepolymermischung mit der Luftfeuchtigkeit aus. Durch das bei den 1K-Schäumen während der 20 Härtungsreaktion freigesetzte Kohlendioxid kann zudem die Schaumbildung unterstützt werden. 2K-Schäume enthalten eine Isocyanat- und eine Polyol-Komponente, die direkt vor dem Verschäumen gut miteinander vermischt werden müssen und durch die Reaktion des Polyols mit den Isocyanaten aushärten. Vorteil 25 der 2K-Systeme ist eine extrem kurze Aushärtdauer von z.T. nur wenigen Minuten bis zu einer vollständigen Härtung. Sie besitzen jedoch den Nachteil, daß sie eine kompliziertere Druckdose mit zwei Kammern benötigen und zudem in der Handhabung deutlich weniger komfortabel sind als die 1K-30 Systeme.

Die ausgehärteten PU-Schäume zeichnen sich vor allem durch ihre ausgezeichneten mechanischen und wärmedämmenden Eigenschaften aus. Des weiteren besitzen sie eine sehr gute Haftung auf den meisten Untergründen und sind unter trockenen und UV-geschützten Bedingungen von nahezu beliebiger Beständigkeit. Weitere Vorteile liegen in der toxikologischen Unbedenklichkeit

der ausgehärteten Schäume ab dem Zeitpunkt, an dem sämtliche Isocyanateinheiten quantitativ abreagiert sind, sowie in ihrer zügigen Aushärtung und ihrer leichten Handhabbarkeit. Auf Grund dieser Eigenschaften haben sich PU-Schäume in der Praxis sehr bewährt.

Allerdings besitzen die PU-Sprayschäume den kritischen Nachteil, daß die Isocyanatgruppen auf Grund ihrer hohen Reaktivität auch ausgesprochen reizende und toxische Wirkungen entfalten können. Auch stehen die Amine, die sich durch eine 10 Reaktion von monomeren Diisocyanaten mit einem Überschuß an Wasser bilden können, in vielen Fällen im Verdacht, krebserregend zu sein. Derartige monomere Diisocyanate sind in den meisten Sprayschaumabmischungen neben den isocyanatterminierten Prepolymeren ebenfalls enthalten. Daher 15 sind die unvernetzt Sprayschaummassen bis zur vollständigen Aushärtung toxikologisch nicht unbedenklich. Kritisch ist hier neben dem direkten Kontakt der Prepolymermischung mit der Haut vor allem auch eine mögliche Aerosolbildung während des Aufbringen des Schaumes oder das Verdampfen von 20 niedermolekularen Bestandteilen, z.B. von monomeren Isocyanaten. Dadurch besteht die Gefahr, daß toxikologisch bedenkliche Verbindungen über die Atemluft aufgenommen werden. Zudem besitzen Isocyanate ein erhebliches allergenes Potential und können u.a. Asthmaanfälle auslösen. Verschärft werden diese Risiken noch durch die Tatsache, daß die PU-Sprayschäume oftmals nicht von geschulten und geübten Anwendern sondern von Bastlern und Heimwerkern verwendet werden, so daß eine sachgerechte Handhabung nicht immer vorausgesetzt werden kann.

30

5

Als Folge des von herkömmlichen PU-Schäumen ausgehenden Gefärdungspotentials und der damit verbundenen Kennzeichnungspflicht hat sich zusätzlich auch noch das Problem einer stark sinkenden Akzeptanz der entsprechenden Produkte beim Anwender ergeben. Zudem gelten ganz oder teilweise entleerte Spraydosen als Sondermüll und müssen entsprechend gekennzeichnet und in einigen Ländern wie z.B. Deutschland

sogar mittels eines kostenintensiven Recyclingsystems einer Wiederverwertung zugänglich gemacht werden. Um diese Nachteile zu überwinden, wurden u.a. in DE-A-43 03 848 bereits Prepolymere für Sprayschäume beschrieben, die keine bzw. nur geringe Konzentrationen an monomeren Isocyanaten enthalten. Nachteilig an solchen Systemen ist jedoch die Tatsache, daß die Prepolymere noch immer über Isocyanatgruppen verfügen, so daß derartige PU-Sprayschäume unter toxikologischen Gesichtspunkten zwar als günstiger als 10 herkömmliche Schäume, nicht aber als unbedenklich zu bezeichnen sind. Auch werden die Akzeptanz- und Abfallprobleme durch derartige Schaumsysteme nicht gelöst.

Es ware daher wünschenswert, wenn zur Herstellung von Sprayschäumen Prepolymere zur Verfügung stehen würden, die nicht über Isocyanatgruppen vernetzen und somit toxikologisch unbedenklich sind. Allerdings sollten sich auch mit diesen Prepolymermischungen Sprayschäume herstellen lassen, die im ausgehärteten Zustand ähnlich gute Eigenschaften und vor allem eine vergleichbare Härte aufweisen wie herkömmliche 20 isocyanathaltige PU-Schäume. Zudem sollten sie auch eine vergleichbar problemlose Handhabbarkeit und Verarbeitbarkeit inklusive einer hinreichend hohen Härtungsgeschwindigkeit aufweisen. Und schließlich müssen auch einkomponentige Sprayschaumsysteme möglich sein, die ausschließlich über den Kontakt mit der Luftfeuchtigkeit aushärten.

15

30

In der Literatur sind hier z.B. in US-A-6020389 kondensationsvernetzende Siliconschäume beschrieben, die alkoxy-, acyloxy- oder oximoterminierte Siliconprepolymere enthalten. Derartige schäumbare Mischungen sind zwar prinzipiell zur Herstellung von 1K-Schäumen geeignet, die bei Raumtemperatur nur durch die Luftfeuchtigkeit aushärten. Allerdings lassen sich derartige Systeme aus rein siliconhaltigen Prepolymeren nur zur Erzeugung von elastischen weichen bis halbharten Schäumen einsetzen. Zur Herstellung von harten Montageschäumen sind sie nicht geeignet.

In der WO 00/04069 werden Prepolymerabmischungen mit alkoxysilanterminierten Polyurethanprepolymeren zur Herstellung von harten Sprayschäumen beschrieben. Dabei handelt es sich um Polymere mit einem herkömmlichen Polyurethanrückgrat, welches durch eine Umsetzung von gängigen Diisocyanaten mit Polyolen gebildet werden kann. Wird bei diesem ersten Reaktionsschritt ein entsprechender Überschuß an Diisocyanaten eingesetzt, so werden isocyanatterminierte Prepolymere erhalten. Diese können dann in einem zweiten Reaktionsschritt mit Aminoalkyltrimethoxysilanen zu den gewünschten alkoxysilanterminierten Polyurethanprepolymeren umgesetzt werden. Diese Prepolymere können unter Einwirkung eines geeigneten Katalysators in Gegenwart von Wasser unter Methanolabspaltung miteinander kondensieren und dadurch aushärten. Das Wasser kann dabei als solches zugesetzt werden oder auch aus einem Kontakt mit der Luftfeuchtigkeit stammen. Somit lassen sich mit einem solchen System sowohl 1K- als auch 2K-Schäume herstellen.

15

Nachteilig an diesem System sind allerdings zum einen die sehr hohen Viskositäten von denjenigen alkoxysilanterminierten 20 Prepolymeren, die über einen hinreichend hohen Gehalt an vernetzbaren Gruppen verfügen, um für die Herstellung von harten Schäumen geeignet zu sein. Denn bei dem beschriebenen Herstellungsverfahren werden die Alkoxysilylgruppen über Harnstoffeinheiten an das Prepolymer gebunden, welche auf Grund 25 ihrer hohen Polarität sowie ihrer Fähigkeit zur Ausbildung von Wasserstoffbrückenbindungen zu einem drastischen Viskositätsanstieg führen. So lassen sich Prepolymere mit einem hinreichend hohen Gehalt an Alkoxysilylgruppen nur noch bei einer Verdünnung durch das Treibmittel handhaben, so daß der 30 letzte Reaktionsschritt, die Terminierung mit Alkoxysilylgruppen, bereits in Gegenwart des Treibmittels durchgeführt werden muß, was technisch jedoch nur mit erheblichem Mehraufwand realisierbar ist. Zum anderen ist auch Herstellung der isocyanatterminierten Prepolymere relativ 35 aufwendig. Sie erfolgt durch die Umsetzung von Polyolen mit einem großen Überschuß an Diisocyanaten und eine anschließende destillative Entfernung des überschüssigen Diisocyanates. Ein

geringerer Diisocyanatüberschuß würde hier zu höhermolekularen und damit noch höcherviskosen Produkten führen. Ein Verzicht auf die Entfernung des Diisocyanatüberschusses hingegen würde nach der Umsetzung aller Isocyanatgruppen mit Aminoalkyltrimethoxysilan zu einer extrem harnstoffgruppenreichen Prepolymermischung führen, die ob der Fähigkeit der Harnstoffeinheiten zur Ausbildung von Wasserstoffbrückenbindungen sowie sonstiger polarer Wechselwirkungen ebenfalls deutlich zu hohe Viskositäten aufweisen würde.

10

20

25

30

Aus anderen Anwendungsfeldern sind alkoxysilanterminierte Polyurethane z.T. schon lange bekannt, so z.B. aus EP-B-170 856 zur Herstellung von elastischen Kunstharzmassen, z.B. aus WO 97/40103 für Dichtstoffanwendungen, z.B. aus US-A-5118290 zur Herstellung von Abformmassen im Dentalbereich oder z.B. aus DE-A-199 14 884 zur Herstellung von Glasfaserschlichten. Allerdings handelt es sich dabei ausschließlich um hochviskose Prepolymere und/oder um Prepolymere, die nur zu relativ weichen und elastischen Massen aushärten und somit zur Herstellung von spraybaren Hartschäumen gänzlich ungeeignet sind.

Aufgabe der vorliegenden Erfindung war es daher, isocyanatfreie Prepolymerabmischungen zu Verfügung zu stellen, die zur Herstellung von Sprayschäumen geeignet sind, ohne die Nachteile und Beschränkungen des Standes der Technik aufzuweisen.

Gegenstand der Erfindung sind isocyanatfreie schäumbare Mischungen, enthaltend

(A) 100 Gewichtsteile C₁- bis C₆-alkoxysilanterminiertes organisches Prepolymer mit einer Viskosität von mindestens 20 Pas bei 20°C, das aufgebaut ist aus verzweigten oder unverzweigten Kohlenstoffketten, gegebenenfalls unterbrochen durch Gruppen, die aufgebaut sind aus Atomen, die ausgewählt werden aus C, N, O, H und S, gegebenenfalls substituiert mit Halogenatomen, C₁- bis C₆-Alkyl-, -Alkoxy- oder -Acyloxyresten,

- (B) 1 bis 100 Gewichtsteile Reaktivverdünner mit einer Viskosität von höchstens 5 Pas bei 20°C, der mindestens zwei C1- bis C6-Alkoxysilylgruppen pro Molekül aufweist,
- (C) Treibmittel und
- 5 (D) Härtungskatalysator.

Der niederviskose Reaktivverdünner (B) wird über die reaktiven Alkoxysilylgruppen während der Aushärtung des Schaumes mit in das entstehende dreidimensionale Netzwerk eingebaut.

10

Der Reaktivverdünner (B) ist hinreichend niederviskos, um die Viskosität der schäumbaren Mischung merklich zu erniedrigen. Vorzugsweise besitzt der Reaktivverdünner eine Viskosität von höchstens 3, insbesondere höchstens 2 Pas bei 20°C.

15

Vorzugsweise verfügt der niederviskose Reaktivverdünner (B) über eine hinreichend hohe Dichte an reaktiven Gruppen, so daß er während der Härtung in das entstehende Netzwerk eingebaut werden kann, ohne die Netzwerkdichte zu erniedrigen.

20

25

35

Vorzugsweise verfügt der niederviskose Reaktivverdünner (B) nur über vernetzbare C₁- bis C₆-Alkoxysilylgruppen, die gleiche oder geringere Reaktivität gegenüber Wasser aufweisen, als die Alkoxysilylgruppen der Prepolymere (A). Höhere Reaktivitäten würden dazu führen, daß der Reaktivverdünner durch das Abfangen der Luftfeuchtigkeit die Kondensation der Prepolymere zunächst verhindern würde.

Vorzugsweise ist der niederviskose Reaktivverdünner (B) so reaktiv, dass er die Aushärtungsgeschwindigkeit nicht merklich verlangsamt.

Vorzugsweise enthalten die schäumbaren Mischungen mindestens 5, insbesondere mindestens 10 Gewichtsteile Reaktivverdünner (B) und höchstens 80, besonders bevorzugt höchstens 60 Gewichtsteile Reaktivverdünner (B).

Vorzugsweise ist der Reaktivverdünner (B) mit den Prepolymeren (A) beliebig mischbar.

Als Reaktivverdünner (B) werden bevorzugt Verbindungen eingesetzt, die über mindestens zwei reaktive Methoxysilanfunktionen verfügen, wobei es sich bevorzugt sowohl um Trimethoxysily- als auch um C₁- bis C₆-Alklydimethoxy-silylgruppen handeln kann. Vorzugsweise entspricht der Reaktivverdünner der allgemeinen Formel I

Q(SiR_x(OCH₃)_{3-x})_v

I,

in der

10

- einen y-funktionellen organischen Rest aus verzweigten, unverzweigten oder cyclischen Kohlenstoffketten, gegebenenfalls unterbrochen durch Gruppen, die aufgebaut sind aus Atomen, die ausgewählt werden aus C, N, O, H und S, gegebenenfalls substituiert mit Halogenatomen, C₁- bis C₆-Alkyl-, -Alkoxy- oder -Acyloxyresten,
- 20 R einen C₁- bis C₁₀-Alkyl-, -Alkenyl- oder, -Arylrest,
 - x die Werte 0 oder 1 und
 - y eine ganze Zahl ≥ 2 bedeuten.

Als Reste R werden bevorzugt C₁- bis C₆-Alkyl- oder
25 Alkenylreste, insbesondere Methyl- und/oder Vinylgruppen eingesetzt.

Als funktionelle Reste Q werden bevorzugt tri- oder quatrofunktionelle Reste eingesetzt, d.h. y ist bevorzugt 3 oder 4. Bevorzugt ist y höchstens 10. Besonders bevorzugt werden Reste Q eingesetzt, die einer der allgemeinen Formeln II oder III entsprechen:

in denen

z eine ganze Zahl von 1-10, bevorzugt von 1-6, besonders bevorzugt 1 oder 3 bedeuten.

Ebenfalls bevorzugt sind Reaktivverdünner (B) der allgemeinen Formel IV

IV,

$$\begin{array}{c|c} OCH_3 & OCH_3 \\ \hline OCH_3 & OCH_3 \\ \hline CH_3O-Si-O-Si-O-Si-OCH_3 \\ \hline W & M \\ \end{array}$$

10

25

W C₁- bis C₁₀-Alkyl-, -Alkenyl-, -Aryl-, Alkoxy- oder -

Aryloxygruppen und

15 n eine ganze Zahl bedeuten, wobei n so gewählt wird, daß der Reaktivverdunner (B) eine Viskosität von höchstens 5 Pas bei 20°C aufweist

Vorzugsweise werden dabei Mischungen von Verbindungen der allgemeinen Formel IV eingesetzt, deren mittleres n 0 bis 100, vorzugsweise 1 bis 20 beträgt.

Bei den Resten W handelt es sich bevorzugt um Methyl-, Vinyloder Methoxygruppen, besonders bevorzugt um Methyl- oder Vinylgruppen.

Verbindungen mit nur einer reaktiven Alkoxysilylgruppe wie z.B. · Methyl- oder Vinyltrimethoxysilan sind als Reaktivverdünner (B)

nicht geeignet. Zwar können auch solche Verbindungen bei einer Reaktion mit Luftfeuchtigkeit in das sich bildendes Netzwerk eingebaut werden, sie führen aber nur dann zu zusätzlichen Netzpunkten, wenn alle drei Alkoxygruppen abgespalten werden und alle drei resultierenden OH-Gruppen an Kondensationsreaktionen teilnehmen. Dies ist jedoch nur bei einer geringen Anzahl der Trialkoxysilylgruppen der Fall, da mit jeder Kondensationsreaktion die Reaktivität der übrigen Alkoxy- bzw. OH-Gruppen abnimmt. Zudem führt bei einem nur monofunktionellen Reaktivverdünner die Reaktion der ersten Alkoxygruppe (deren Abspaltung sowie die Kondensation der resultierenden SiOH-Gruppe) nicht zu einem Kettenwachstum sondern nur zu einer Kettenverlängerung um lediglich ein Glied. Erst durch die Reaktion der zweiten Alkoxygruppe, die aber aus sterischen Gründen bereits deutlich weniger reaktiv als die 15 erste Alkoxygruppe ist, kann es hier zu einer signifikanten Kettenverlängerung kommen. So werden bereits erhebliche Mengen an Wasser aus der Luftfeuchtigkeit verbraucht und entsprechende Methanolmengen freigesetzt, bevor es zum merklichen Aufbau eines dreidimensionalen Netzwerkes und damit zu einer Fixierung 20 der Schaumstruktur kommt.

Daher können Reaktivverdünner mit nur einer reaktiven Alkoxysilylgruppe zwar neben den Reaktivverdünnern (B) mit mindestens zwei reaktiven Alkoxysilylgruppen in den erfindungsgemäßen isocyanatfreien schäumbaren Mischungen enthalten sein. Ihr maximaler Anteil beträgt jedoch 5, insbesondere 1 Gewichtsteil.

Als Prepolymere (A) sind prinzipiell alle isocyanatfreien alkoxysilanterminierten Polymere geeignet, insbesondere solche, die Einheiten enthalten, die ausgewählt werden aus Urethan-, Harnstoff-, Ether-, Carbonyl-, Estereinheiten, aromatischen, linear aliphatischen und cycloaliphatischen Einheiten.

Insbesondere sind Polyurethanprepolymere geeignet. Sie lassen sich beispielsweise durch die bereits in WO 00/04069 beschriebene Reaktionen aus NCO-terminierten Prepolymeren mit

35

geeigneten Amino- oder Mercaptoalkytrialkoxysilanen herstellen.
Eine weitere Möglichkeit besteht in einer Umsetzung von Aminooder Mercaptoalkyltrialkoxysilanen mit einem Überschuß an Dioder Polyisocyanaten gefolgt von einer Reaktion der

5 überschüssigen NCO-Gruppen mit geeigneten OH-terminierten
Prepolymeren, z.B. mit OH-terminierten Polyolen oder
Polyurethanen. Des weiteren können bei den oben beschriebenen
Reaktionen als funktionelle Silane anstelle der
Trialkoxysilylverbindungen auch die entsprechenden
Alkyldialkoxysilyverbindungen eingesetzt werden. Man erhält
dann alkyldialkoxysilanterminierte Prepolymere (A).

Bevorzugt werden Prepolymere (A) eingesetzt, die über Methoxysilylgruppen als vernetzbare Einheiten verfügen. Besonders bevorzugt werden dabei Prepolymere (A), die sich unter Einsatz der Silane der allgemeinen Formeln V, VI und VII

$$H_2N-(CH_2)_z$$
-SiR_x(OCH₃)_{3-x} $HN-(CH_2)_z$ -SiR_x(OCH₃)_{3-x} $HS-(CH_2)_z$ -SiR_x(OCH₃)_{3-x} I (CH₂)_z-SiR_x(OCH₃)_{3-x}

20 V VI VII,

in denen ${\bf R}$ und ${\bf z}$ die oben angegebenen Bedeutungen aufweisen, herstellen lassen.

Bei der Synthese der Prepolymere (A) kann von allen gängigen Di- oder Polyisocyanaten ausgegangen werden, wie z.B. von Diisocyanatodiphenylmethan (MDI), sowohl in Form von rohem oder technischem MDI als auch in Form reiner 4,4' bzw. 2,4' Isomeren oder deren Mischungen, von Tolylendiisocyanat (TDI) in Form seiner verschiedenen Isomere bzw. Isomermischungen, Diisocyanatonaphthalin (NDI), Isophorondiisocyanat (IPDI) oder auch von Hexamethylendiisocyanat (HDI). Zu MDI existieren zudem noch mehrkernige Produkte (P-MDI), die ebenfalls zur Prepolymersynthese geeignet sind.

Als Polyole eignen sich besonders Polyesterpolyole und Polyetherpolyole, wie sie in der Literatur vielfach beschrieben sind. Prinzipiell können aber sämtliche polymeren, oligomeren oder auch monomeren Alkohole mit zwei oder mehr OH-Funktionen eingesetzt werden.

Bei einem anderen Weg zur Herstellung von isocyanatfreien alkoxysilanterminierten Polyurethanprepolymeren werden NH2oder von OH-terminierte Prepolymere, z.B. OH-terminierte
Polyole NH2-terminierte Polyamine oder OH- oder NH2-terminierte
Polyurethane, mit geeigneten isocyanato- oder
epoxyfunktionellen Alkoxysilanen umgesetzt. Auch hier eignen
sich prinzipiell alle polymeren oder oligomeren Polyole sowie
monomere Alkohole mit mehr als einer OH-Gruppe bzw. Mischungen
aus diesen Substanzen. Bevorzugt werden Polyester- und
Polyetherpolyole eingesetzt. Des weiteren können diese auch
zunächst mit einem Unterschuß der oben beschriebenen Di- oder
Polyisocyanate zu OH-terminierten Polyurethanprepolymeren
umgesetzt werden. Als Silankomponente werden bevorzugt
Isocyanatoalkyltrimethoxysilane oder
Isocyanatoalkyldimethoxyalkylsilane eingesetzt.

Die isocyanatfreien schäumbaren Mischungen werden bevorzugt so hergestellt, daß der Zusatz des Reaktivverdünners (B) bereits vor oder während der Synthese der alkoxysilanterminierten Prepolymere (A) erfolgt.

Auf diese Weise wird besonders gut bereits während der Prepolymerherstellung die Entstehung von hochviskosen und damit nur schwer zu handhabenden Zwischenproduktmischungen verhindert. Dabei muß der Reaktivverdünner (B) unreaktiv gegenüber Isocyanaten sein, da er bereits anwesend ist, bevor sämtliche Isocyanatgruppen abreagiert sind. Vorzugsweise ist der Reaktivverdünner (B) mit allen Edukten und Zwischenprodukten beliebig mischbar.

Als Treibmittel (C) sind dieselben bereits bei relativ geringen Drücken kondensierbaren Gase geeignet, die auch zur Herstellung herkömmlicher isocyanathaltiger Sprayschäume verwendet werden.

Gängige Treibmittel sind beispielsweise Kohlenwasserstoffe oder Fluorkohlenwasserstoffe mit jeweils 1-5, insbesondere 3-5 Kohlenstoffatomen oder Dimethylether sowie deren Mischungen.

Zur Erzielung einer hinreichend schnellen Aushärtung des Schaumes bei Raumtemperatur ist zudem der Zusatz von einem Härtungskatalysator (D) in der Regel zwingend erforderlich. Hier kommen vor allem die zu diesem Zwecke üblicherweise verwendeten organischen Zinnverbindungen, wie z.B.

Dibutylzinndilaurat, in Frage. Aber auch organische Titanate sowie zahlreiche organische und anorganische Schwermetallverbindungen können hier eingesetzt werden. Zudem kann die Vernetzungsgeschwindigkeit durch den Zusatz von Cokatalysatoren weiter gesteigert werden. Hier wären vor allem die verschiedensten Aminoverbindungen, vor allem die

Aminosilane wie Aminopropyltrialkoxysilan oder N-Aminoethylaminopropyltrialkoxysilan zu nennen. Diese Verbindungen können zudem gleichzeitig als Haftvermittler dienen.

20

25

30

Die isocyanatfreien schäumbaren Mischungen enthalten des weiteren die üblichen Zusätze, wie beispielsweise Schaumstabilisatoren und sonstige Zellregulantien, Flammschutzmittel, Thixotropiermittel und/oder Weichmacher. Bei den Schaumstabilisatoren können vor allem die handelsüblichen durch Polyetherseitenketten modifizierten Siliconoligomeren eingesetzt werden. Als Flammschutzmittel eignen sich u.a. die bekannten phosphorhaltigen Verbindungen, vor allem Phosphate und Phosphonate, sowie auch halogenierte Polyester und Polyole oder Chlorparaffine.

Die erfindungsgemäßen isocyanatfreien schäumbaren Mischungen können direkt als einkomponentige isocyanatfreie Sprayschäume eingesetzt werden.

35

Die erfindungsgemäßen isocyanatfreien schäumbaren Mischungen können aber auch erst nach dem Vermischen der Vorstufen für das Prepolymer (A) mit den Komponenten Reaktivverdünner (B) Treibgaskomponente (C) und Härtungskatalysator(D) gebildet werden.

Alle vorstehenden Symbole der vorstehenden Formeln weisen ihre Bedeutungen jeweils unabhängig voneinander auf.

In den folgenden Beispielen sind, falls jeweils nicht anders angegeben, alle Mengen- und Prozentangaben auf das Gewicht bezogen, alle Drücke 0,10 MPa (abs.) und alle Temperaturen 20°C.

Beispiel 1:

10

25

In einem 250 ml Reaktionsgefäß mit Rühr-, Kühl und Heizmöglichkeiten werden 30 g (70,6 mmol) eines Polypropylenglycols mit einer mittleren Molmasse von 425 g/mol 15 vorgelegt und durch 1-stündiges Erwärmen auf 100 C im Membranpumpenvakuum entwässert. Anschließend wird auf ca. 50 °C abgekühlt und bei dieser Temperatur werden unter Stickstoff 0,15 g Dibutylzinndilaurat und 24,6 g (141,2 mmol) Toluen-2,4diisocyanat (TDI) so zugegeben, daß die Temperatur dabei nicht auf über 80 °C steigt. Nach Beendigung der Zugabe wird für weitere 15 min bei dieser Temperatur gerührt.

Man kühlt erneut auf etwa 50 °C ab und gibt 20 ml Tris-(U-trimethoxysilylpropyl)-isocyanurat als Reaktivverdünner hinzu. Danach tropft man 44,8 g (131,2 mmol) Bis-(□-trimethoxysilylpropyl)-amin hinzu und rührt anschließend für 60 min bei 80 °C. In der resultierenden Prepolymermischung lassen sich IRspektroskopisch keine Isocyanatgruppen mehr nachweisen. Man erhält auf diese Weise eine klare, durchsichtige 30 Prepolymermischung, die sich bei 50 °C mit einer Viskosität von 16,4 Pas problemlos gießen und weiterverarbeiten läßt.

Beispiel 2:

50 g der Prepolymermischung aus Beispiel 1 werden mit 1,2 g Schaumstabilisator PC STAB EP 05 (Wacker Chemie GmbH, Germany), : 0,25 g COTIN® 222 (Cosan Chemical Corporation, Carlstadt, USA) als Katalysator und 1,5 g AMS 70 (Wacker Chemie GmbH, Germany)

als CoKatalysator vermengt. Anschließend wird diese Mischung in ein Druckglas mit Ventil gefüllt und mit 12 ml 1,1,1,2-Tetra-fluorethan (R 134) als Treibmittel beaufschlagt.

5 Beim Ausbringen dieser Mischung wird ein standfester, weißer Schaum erhalten, der nach ca. 7 min eine Haut bildet und nach ca. 20 min klebfrei wird. Die Zeit bis zur vollständigen Härtung beträgt ungefähr 8 h. (Die Klebfreizeit sowie die Härtungsdauer kann dabei durch höhere Katalysatorkonzen10 trationen noch deutlich verringert werden.) Der ausgehärtete Schaum zeichnet sich durch eine hohe Härte aus und besitzt eine gute Porenstruktur.

Vergleichsbeispiel 1:

Man geht vor wie in Beispiel 1 beschrieben, verzichtet jedoch im zweiten Reaktionsschritt auf den Zusatz von Tris-(U-tri-methoxysilylpropyl)-isocyanurat als Reaktivverdünner. Man erhält ein hochviskoses Material, das bei 50 °C nicht mehr gießfähig ist. Eine Vermischung mit dem Treibmittel im Druckglas (vgl. Beispiel 2) ist mit diesem Material nicht mehr möglich.

Vergleichsbeispiel 2:

Man geht vor wie in Beispiel 1 beschrieben, verwendet im

zweiten Reaktionsschritt jedoch anstelle der 20 ml Tris-(U-trimethoxysilylpropyl)-isocyanurat als Reaktivverdünner 15 ml
Vinyltrimethoxysilan. Auch hier lassen sich in der
resultierenden Prepolymermischung IR-spektroskopisch keine
Isocyanatgruppen mehr nachweisen. Man erhält eine klare,
durchsichtige Prepolymermischung, die sich bei 50 °C mit einer
Viskosität von 9,6 Pas problemlos gießen und weiterverarbeiten
läßt.

Allerdings ist es nicht möglich, diese Mischung entsprechend
35 Beispiel 2 zu verschäumen. Die dabei erhaltenen Schäume sind
nicht hinreichend standfest, sondern fallen vor ihrer
Aushärtung weitgehend in sich zusammen. Nach der vollständigen

Durchhartung wird ein grobporiges, halbhartes Material erhalten.

Patentansprüche:

5

10

- 1. Isocyanatfreie schäumbare Mischungen, enthaltend
 (A) 100 Gewichtsteile C₁- bis C₆-alkoxysilanterminiertes
 organisches Prepolymer mit einer Viskosität von mindestens
 20 Pas bei 20°C, das aufgebaut ist aus verzweigten oder
 unverzweigten Kohlenstoffketten, gegebenenfalls
 unterbrochen durch Gruppen, die aufgebaut sind aus Atomen,
 die ausgewählt werden aus C, N, O, H und S, gegebenenfalls
 substituiert mit Halogenatomen, C₁- bis C₆-Alkyl-, -Alkoxyoder -Acyloxyresten,
 - (B) 1 bis 100 Gewichtsteile Reaktivverdünner mit einer Viskosität von höchstens 5 Pas bei 20°C, der mindestens zwei C_1 bis C_6 -Alkoxysilylgruppen pro Molekül aufweist,
 - (C) Treibmittel und
 - (D) Härtungskatalysator.
- Schäumbare Mischungen nach Anspruch 1, bei denen die Prepolymere (A) isocyanatfreie C₁- bis C₆ alkoxysilanterminierte Polymere sind, die Einheiten enthalten, die ausgewählt werden aus Urethan-, Harnstoff-, Ether-, Carbonyl-, Estereinheiten, aromatischen, linear aliphatischen und cycloaliphatischen Einheiten.
- 25 3. Schäumbare Mischungen nach Anspruch 1 oder 2, bei denen der Reaktivverdünner (B) eine Viskosität von höchstens 2 Pas bei 20°C aufweist.
- 4. Schäumbare Mischungen nach Anspruch 1 bis 3, die mindestens 10 und höchstens 60 Gewichtsteile Reaktivverdünner (B) enthalten.
- 5. Schäumbare Mischungen nach Anspruch 1 bis 4, bei denen die C₁- bis C₆-Alkoxysilylgruppen des Reaktivverdünners (B) ausgewählt werden aus Trimethoxysily- und C₁- bis C₆- Alklydimethoxysilylgruppen.

6. Schäumbare Mischungen nach Anspruch 1 bis 5, bei denen der Reaktivverdünner (B) die allgemeine Formel I

$$Q(SiR_x(OCH_3)_{3-X})_y$$

I,

5

10

aufweist, in der

- einen y-funktionellen organischen Rest aus verzweigten, unverzweigten oder cyclischen Kohlenstoffketten, gegebenenfalls unterbrochen durch Gruppen, die aufgebaut sind aus Atomen, die ausgewählt werden aus C, N, O, H und s, gegebenenfalls substituiert mit Halogenatomen, C1- bis C6-Alkyl-, -Alkoxy- oder -Acyloxyresten,
- R einen C₁- bis C₁₀-Alkyl-, -Alkenyl- oder, -Arylrest,
- x die Werte 0 oder 1 und
- 15 y eine ganze Zahl ≥ 2 bedeuten.
 - 7. Schäumbare Mischungen nach Anspruch 6, bei denen Q einer der allgemeinen Formeln II oder III entspricht:

20

in denen

- z eine ganze Zahl von 1-10 bedeutet.
- 25 8. Schäumbare Mischungen nach Anspruch 1 bis 5, bei denen der Reaktivverdünner (B) der allgemeinen Formel IV

entspricht, in der

- W C₁- bis C₁₀-Alkyl-, -Alkenyl-, -Aryl-, Alkoxy- oder Aryloxygruppen und
- 5 n eine ganze Zahl bedeuten, wobei n so gewählt wird, daß der Reaktivverdünner (B) eine Viskosität von höchstens 5 Pas bei 20°C aufweist.
- 9. Schäumbare Mischungen nach Anspruch 8, bei denen W Methyl-,
 10 Vinyl- oder Methoxygruppe bedeutet.
 - 10. Verfahren zur Herstellung der isocyanatfreien schäumbaren Mischungen gemäß Anspruch 1 bis 9, bei dem der Zusatz des Reaktivverdünners (B) bereits vor oder während der Synthese der alkoxysilanterminierten Prepolymere (A) erfolgt.

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International Application No
PCT/EP 02/00726

A. CLASSI IPC 7	FICATION OF SUBJECT MATTER C08G18/10 C08J9/14	·			
According to	o International Patent Classification (IPC) or to both national classifica	ation and IPC	•		
	SEARCHED				
	cumentation searched (classification system followed by classification	on symbols)			
IPC 7	C08G C08J		<i>:</i>		
Documentat	ion searched other than minimum documentation to the extent that s	uch documents are included	in the fields searched		
Electronic d	ata base consulted during the International search (name of data base	se and, where practical, sea	rch terms used)		
EPO-In	ternal, WPI Data				
	•	÷		:	
C. DOCUME	ENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT			<u> </u>	
Category °	Citation of document, with indication, where appropriate, of the rele	evant passages	Relevant to claim	No.	
Α	WO OO 04069 A (PAULS MATHIAS ;RAT	HOR AG	1-10		
	(CH); SOMMER HEINRICH (CH))		i '		
	27 January 2000 (2000-01-27)	•			
	page 9, line 19 —page 9, line 24 claims 1,3,11				
Α	EP 0 931 800 A (WITCO CORP)		1-10		
	28 July 1999 (1999-07-28)		<u>'</u>		
	paragraph '0029!; claims 1,6,9	•	•		
Α	EP 0 807 649 A (BAYER AG)	;	1-10		
, i	19 November 1997 (1997-11-19)				
	page 3, line 36 -page 4, line 28		ſ.	· ·	
	claims 1,3,7,8	•	'		
	 				
			.		
			ļ		
		· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·			
Furth	er documents are listed in the continuation of box C.	X Patent family mem	bers are listed in annex.		
Special car	tegories of cited documents:	"T" later document publishe	d after the international filing date		
	nt defining the general state of the arl which is not ered to be of particular relevance	or priority date and not cited to understand the	in conflict with the application but principle or theory underlying the		
'E' earlier o	ocument but published on or after the International	invention "X" document of particular re	elevance; the claimed invention		
filing date cannot be considered novel or cannot be considered to "L" document which may throw doubts on priority claim(s) or involve an inventive step when the document is taken alone					
which is cited to establish the publication date of another citation or other special reason (as specified) "Y" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered to involve an inventive step when the					
O document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means cannot be considered to involve an inventive step when the document is combined with one or more other such document is combined with one or more other such document is combined involve an inventive step when the document is combined with one or more other such document is combined with one or more other such document.					
P document published prior to the international filing date but in the art.					
later than the priority date claimed "&" document member of the same patent family					
Date of the actual completion of the international search Date of mailing of the international search report					
	7 June 2002	05/07/2002			
Name and mailing address of the ISA Authorized officer European Patent Office, P.B. 5818 Patentiaan 2					
	NL - 2280 HV Rijswijk Tel. (+91-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl,	11.2.4	- D		
	Fax: (+31-70) 340-3016	Heidenhair	7, K	1	

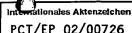
INTERNATIONAL SEARCH REPORT

Information on patent family members

International Application No
PCT/EP 02/00726

Patent document cited in search report		Publication date		Patent family member(s)	Publication date
WO 0004069	A	27-01-2000	DE AU DE WO EP	19831285 A1 5157799 A 59901467 D1 0004069 A1 1098920 A1	20-01-2000 07-02-2000 20-06-2002 27-01-2000 16-05-2001
EP 0931800	A	28-07-1999	US AU BR CN EP JP SG	5990257 A 1323199 A 9900123 A 1229804 A 0931800 A1 11279249 A 70148 A1	23-11-1999 12-08-1999 01-02-2000 29-09-1999 28-07-1999 12-10-1999 25-01-2000
EP 0807649	A	19-11-1997	DE BR CA CN CZ EP HU JP PL US	19619538 A1 9703158 A 2205106 A1 1170009 A 9701478 A3 0807649 A1 9700897 A2 10053637 A 319935 A1 5756751 A	20-11-1997 15-09-1998 15-11-1997 14-01-1998 17-12-1997 19-11-1997 28-05-1999 24-02-1998 24-11-1997 26-05-1998

INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT



			PCI/EP 02	/00/26		
A. KLASSII IPK 7	TIZIERUNG DES ANMELDUNGSGEGENSTANDES C08G18/10 C08J9/14					
- I N /	00000/14					
	N. A. B. N. H. 188 H. SBAN L. A.	- introduction and designed				
	ernationalen Patentklassifikation (IPK) oder nach der nationalen Klas RCHIERTE GEBIETE	ssilikation und der IPK	<u></u>			
	er Mindestprüfstoff (Klassifikationssystem und Klassifikationssymbo	ote)				
IPK 7	C08G C08J					
				· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·		
Recherchier	le aber nicht zum Mindestprüßtoff gehörende Veröffentlichungen, so	welt diese unter die red	herchierten Geblete	fallen		
				•		
Während de	r internationalen Recherche konsultierte elektronische Datenbank (N	ame der Datenbank ur	d evtl. verwendete	Suchbegriffe)		
EPO-In	ternal, WPI Data					
C. ALS WE	SENTLICH ANGESEHENE UNTERLAGEN					
Kategorie°	Bezeichnung der Veröffentlichung, soweit erforderlich unter Angabe	e der in Betracht komm	enden Telle	Betr. Anspruch Nr.		
· ·						
A	WO OO 04069 A (PAULS MATHIAS ; RAT	HOR AG		1–10		
İ	(CH); SOMMER HEINRICH (CH)) 27. Januar 2000 (2000-01-27)					
	Seite 9, Zeile 19 -Seite 9, Zeile	24				
	Ansprüche 1,3,11					
A	EP 0 931 800 A (WITCO CORP)			1-10		
	28. Juli 1999 (1999-07-28)			*		
	Absatz '0029!; Ansprüche 1,6,9		•			
Α	EP 0 807 649 A (BAYER AG)			1-10		
	19. November 1997 (1997-11-19)					
	Seite 3, Zeile 36 -Seite 4, Zeile Ansprüche 1,3,7,8	28				
Weitere Veröffentlichungen sind der Fortsetzung von Feld C zu entnehmen						
Besondere Kategorien von angegebenen Veröffentlichungen : "T" Spätere Veröffentlichung, die nach dem Internationalen Anmeldedatum oder dem Prioritätsdatum veröffentlicht worden ist und mit der der veröffentlichtung, die den alligemeinen Stand der Technik definiert,						
aber nicht als besonders bedeutsam anzusehen ist Erfindung zugrundellegenden Prinzips oder der ihr zugrundellegenden						
"E" alleres Dokument, das jedoch erst am oder nach dem internationalen Anmeldedatum veröffentlicht worden ist "X" Veröffentlichung, die geeignet ist, einen Prioritätsanspruch zweifelhaft er- kann allein aufgrund dieser Veröffentlichung nicht als neu oder auf						
scheinen zu lassen, oder durch die das Veröffentlichungsdatum einer anderen im Recherchenbericht genannten Veröffentlichung belegt werden substantiel berühend betrachtet werden verbenderen der die den scheiner berühende der die der die ausgeben der der die der d						
son oder die aus einem anderen besonderen Grund angegeben ist (wie kann nicht als auf erfinderischer Tätigkeit beruhend betrachtet eusgeführt) werden, wenn die Veröffenlichung mit einer oder mehreren anderen						
*O' Veröffentlichung, die sich auf eine mündliche Offenbarung, eine Benutzung, eine Ausstellung oder andere Maßnahmen bezieht diese Verbindung für einen Fachmann				Verbindung gebracht wird und		
dem be	anspidenten i nomatseatum veronennient morden ta	*&* Veröffentlichung, di				
Datum des A	abschlusses der Internationalen Recherche	Absendedatum des	s internationalen Re	cherchenberichts		
27	7. Juni 2002	05/07/2	002			
Name und P	ostanschrift der Internationalen Recherchenbehörde	Bevollmächtigter B	edlensteter	_		
	Europäisches Patentamt, P.B. 5618 Patentlaan 2 NL – 2280 HV Rijswijk Tel. (+31–70) 340–2040, Tx. 31 651 epo ni,			•		
	Fax: (+31-70) 340-3016	He i denh	aın, R	i		

INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

Angaben zu Veröffentlichungen, die zur selben Patentlamille gehören

Intervationales Aktenzeichen
PCT/EP 02/00726

Im Recherchenbericht angeführtes Patentdokument	Datum der Veröffentlichung		Mitglied(er) der Patentfamille	Datum der Veröffentlichung
WO 0004069 A	27-01-2000	DE AU DE	19831285 A1 5157799 A 59901467 D1	20-01-2000 07-02-2000 20-06-2002
		WO EP	0004069 A1 1098920 A1	27-01-2000 16-05-2001
EP 0931800 A	28-07-1999	US	5990257 A	23-11-1999
		AU BR	1323199 A 9900123 A	12-08-1999 01-02-2000
	• • •	CN EP	1229804 A 0931800 A1	29-09-1999 28-07-1999
		JP SG	11279249 A 70148 A1	12-10-1999 25-01-2000
EP 0807649 A	19-11-1997	DE BR	19619538 A1 9703158 A	20-11-1997 15-09-1998
		CA CN	2205106 A1 1170009 A	15-11-1997 14-01-1998
		CZ	9701478 A3	17-12-1997
		EP HU	0807649 A1 9700897 A2	19-11-1997 28-05-1999
		JP PL US	10053637 A 319935 A1 5756751 A	24-02-1998 24-11-1997 26-05-1998